

ПРЕПОДАВТЕЛЬ: Л.А.Чепорушко

e-mail lcheporushko@bk.ru WhatsApp +79284248386 , срок выполнения до 15.05.20

Контрольное тестирование по теме:

«Классификация неорганических веществ»

Вариант для групп № 3, 1э, 98.

Задания:

1. К сложным веществам относятся

- А) соли и неметаллы
- Б) металлы и неметаллы;
- В) кислоты и основания;
- Г). металлы и оксиды;

2. Основания – это

- А) сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород;
- Б) сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка;
- В) сложные вещества, которые состоят из атомов металла и кислотных остатков;
- Г) сложные вещества, в которых атомы металлов соединены с одной или несколькими гидроксильными группами.

3. Двухосновой кислородсодержащей кислотой является

- А) H_3PO_4 Б) HNO_3 В) HCl Г) H_2SO_3

4. Кислоту можно получить

- А) при взаимодействии металла с неметаллом;
- Б) при взаимодействии соли с щелочью;
- В) при взаимодействии кислотного оксида с водой
- Г) при взаимодействии основного оксида с кислотным оксидом.

5. Все кислоты взаимодействуют с

- А) основными оксидами и основаниями;
- Б) неметаллами и солями;
- В) металлами и неметаллами

Г). кислотными оксидами и основаниями;

6. Амфотерные гидроксиды - это

А) растворимые в воде основания;

Б) вещества, проявляющие свойства слабых кислот и слабых оснований;

В) нерастворимые в воде основания;

Г) сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород.

7. Основания вступают в реакции с

А) кислотами и неметаллами.

Б) металлами и кислотными оксидами;

В) кислотными и основными оксидами;

Г) кислотами и солями;

8. Соль нельзя получить при взаимодействии

А) кислоты и основания;

Б) металла и неметалла;

В) основного и кислотного оксидов;

Г) кислотного оксида и воды

9. Основные оксиды - это оксиды

А) металлов в степени окисления +1 и +2;

Б) неметаллов и металлов в степени окисления больше +4

В) неметаллов;

Г) металлов в степени окисления +3;

10. Оксиды образуются при взаимодействии

А) основного оксида и кислоты;

Б) кислоты и основания;

В) металла и неметалла;

Г) простого вещества и кислорода.

11. Установите соответствие между названиями оксидов и классом (группой), к которому(-ой) они принадлежат.

НАЗВАНИЕ ОКСИДОВ:	КЛАСС (ГРУППА):
А) оксид бериллия	1) амфотерный
Б) оксид меди (II)	2) кислотный
В) оксид хрома (VI)	3) основной
Г) оксид серы (IV)	4) несолеобразующий (безразличный)
	5) щелочной

ответ

<i>A</i>	<i>B</i>	<i>B</i>	<i>Г</i>

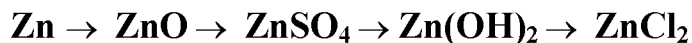
12. Установите соответствие между формулой вещества и его принадлежностью к определенному классу (группе), неорганических соединений.

ХИМИЧЕСКАЯ ФОРМУЛА: А) H ₂ S Б) NaHCO ₃ В) NH ₄ Cl Г) Ca(OH) ₂	КЛАСС (ГРУППА): 1) основание; 2) основная соль; 3) амфотерный гидроксид; 4) кислая соль; 5) средняя соль; 6) кислота;
--	---

ответ

<i>A</i>	<i>B</i>	<i>B</i>	<i>Г</i>

13. Напишите уравнения реакций, в результате которых можно осуществить превращения:



14. Напишите молекулярные уравнения возможных реакций между веществами, формулы которых: Al(OH)₃, Sn(NO₃)₂, HBr, Co, RbOH

Критерии оценивания:

«5»- ВЫПОЛНИТЬ 1-14 ЗАДАНИЯ

«4»- ВЫПОЛНИТЬ 12 ЗАДАНИЙ

«3»- ВЫПОЛНИТЬ 10 ЗАДАНИЙ

«2»- МЕНЬШЕ 10 ЗАДАНИЙ